LICEO FEMENINO DE CUNDINAMARCA MERCEDES NARIÑO IED.
ÁREA CIENCIAS NATURALES Y ED. AMBIENTAL - QUÍMICA
GUÍA GRADO 8°
Docente Titular: Verónica Pinzón
Docente en formación: Leonardo Villanueva



Actividad Capitulo 1

Libro la cuchara Menguante

1. ¿En qué lugar de la tabla periódica se encuentran ubicados los gases nobles y que elemento los encabeza?

A. Extremo izquierdo de la tabla periódica y está encabezada por el Helio
B. Extremo Derecho de la tabla periódica y está encabezada por el Hidrógeno
C. Extremo Derecho de la tabla periódica y está encabezada por el Helio
D. Última Fila de la tabla periódica y está encabezada por el Actinio

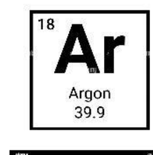
2. Señale con colores y convenciones en el siguiente esquema los grupos de la tabla periódica correspondientes a:

- Metales alcalinos
- Metales alcalinotérreos
- Metales de transición
- Lantánidos
- Actínidos
- Halógenos
- Gases nobles

3. ¿Por qué el Oxígeno es doblemente mágico?

A. El Oxígeno no tiene nada en especial
B. Porque es muy abundante por tener 8 protones y al ser par se ordenan muy estable
C. Porque tiene el mismo número de protones y neutrones, así como se ordena muy estable en esferas
D. Porque al tener 12 electrones tienen una configuración electrónica ampliamente estable

4. Realice la configuración electrónica del elemento Argón



Niveles				
1	$1s^2$			
2	$2s^2$	$2p^6$		
3	$3s^2$	$3p^6$	$3d^{10}$	
4	$4s^2$	$4p^6$	$4d^{10}$	$4f^{14}$
5	$5s^2$	$5p^6$	$5d^{10}$	$5f^{14}$
6	$6s^2$	$6p^6$	$6d^{10}$	$6f^{14}$
7	$7s^2$	$7p^6$	$7d^{10}$	$7f^{14}$

Configuración electrónica:

____

5. Los elementos ubicados en la columna 18 no se relacionan con otros átomos por qué:

A. Su configuración “cerrada” les proporciona una enorme independencia

B. Al ser gases nobles no se juntan con los demás
C. Los demás elementos se encuentran en condiciones normales
D. No tienen protones para relacionarse

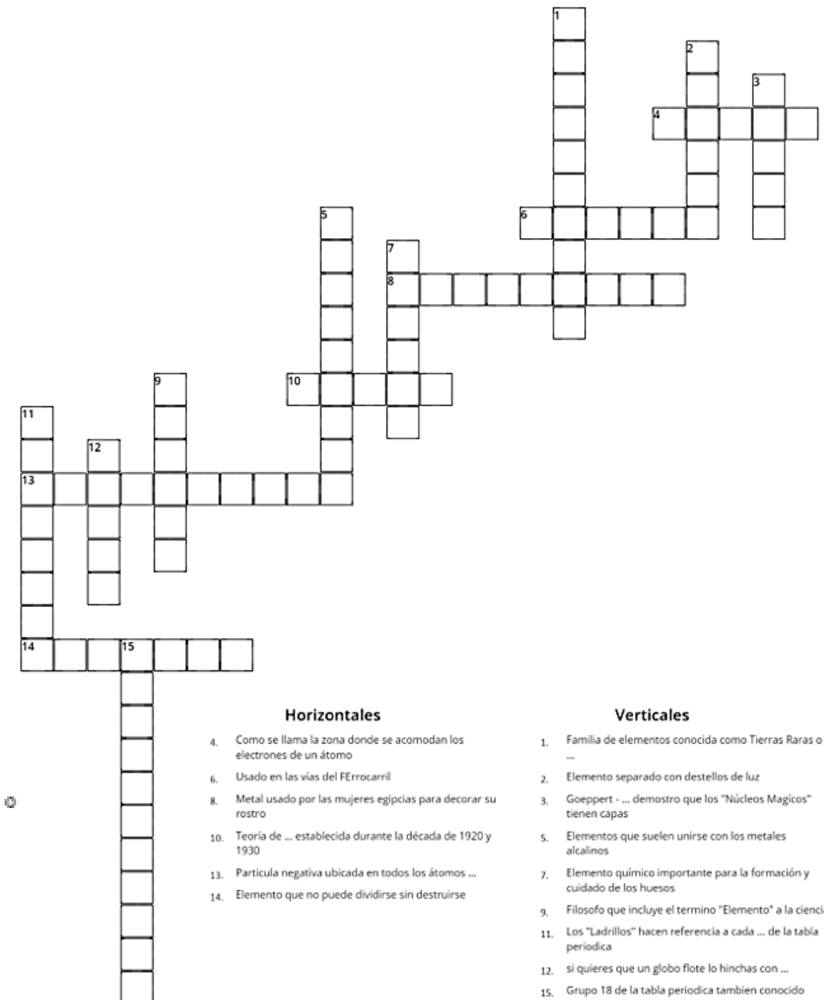
6. ¿Cuál es el número de electrones que caben en la capa S?

A. 10
B. 6
C. 2
D. 4

7. Los protones son:

A. Partículas cargadas negativamente
B. Partículas cargadas positivamente
C. Átomos cargados negativamente
D. Átomos cargados positivamente

8. Realice el siguiente crucigrama con respecto a la lectura



Horizontales

4. Como se llama la zona donde se acomodan los electrones de un átomo
6. Usado en las vías del FErrocarril
8. Metal usado por las mujeres egipcias para decorar su rostro
10. Teoría de ... establecida durante la década de 1920 y 1930
13. Particula negativa ubicada en todos los átomos ...
14. Elemento que no puede dividirse sin destruirse

Verticales

1. Familia de elementos conocida como Tierras Raras o ...
2. Elemento separado con destellos de luz
3. Goeppert - ... demostro que los "Núcleos Magicos" tienen capas
5. Elementos que suelen unirse con los metales alcalinos
7. Elemento químico importante para la formación y cuidado de los huesos
9. Filosofo que incluye el termino "Elemento" a la ciencia
11. Los "Ladrillos" hacen referencia a cada ... de la tabla periodica
12. si quieres que un globo flote lo hinchas con ...
15. Grupo 18 de la tabla periodica tambien conocido como